

(2mn)

寺 許 願

昭和 49 年 5 月 82 日

Marie Person

1. 発明の名称 空気中から二酸化炭素を除去する方法

2. 在明 片

3. 特朴出版人

作 所 ドイツ連邦共和国ペルリン及ミュンヘン (香地をし) イ 年 シーメンス、アタテエングゼルシヤフト

川 高 ドイツ連邦共和国

4. 代用人 - 〒112

方式 (BE) 大名

東京部文章区大塚 4 -- 16 --- 12 (6118) 第 材 海

編集: 2014 18)以 社 19 日本国特許庁

公開特許公報

①特開昭 50-10281

43公開日 昭50.(1975) 2. 1

②特願昭 49-56200

②出願日 昭4.(1974) ケ.ス/

審查請求 未請求

(全3頁)

广内整理番号

50日本分類

6512 4A 6415 4A

13/11/18611 13/11/1811 57 1330

6967 51 6675 4A

13778011

明·雌

1. 発明の名称 空気中から二酸化炭素を徐士 ナス方出

2. 佐許楞京の範囲

若干圧力を高めた空気を二酸化炭素に対する 飲収液で表調させた吸収体の表面上に通過させる ととを特徴とする空気中から二酸化炭素を除去す る方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、空気中から二限化炭素を除去する 方法ならびにこの方法を実施するための基準に関 する。

自動車の選駆には有害かよび事性のある廃ガスの発生を避ける為に電気化学的電便と接続された電気駆動装備が使用されているが、その様な電気自動車には特に会議・空気・電池が使用されている。 この値の電池はアルカリ性の電解質により作動されるので、用いられた空気が空気電極に加えられる以前に二酸化炭素を除去してかく必要が

あり、さもないと電解質商政の炭酸化を来たすと とになる。 炭酸化は金属かよび空気管理の損傷 ないしは破壊を超起するかそれがある。 同一の 問題は空気で作動されるその他の電気化学セル。例 えば燃料電池についても生じる。

空気中からの二酸化炭素の味去は、例えばラッシェリングを結めた容器の中で苛性アルカリを用いて洗つても行をうととができる。 値かた 00g 重の折出にはグル吸着材も用いられる。 しかしこの方法では、伸化の設に比較的高い圧力損失が生じるので空気を比較的大きな通圧の下に置かればたらないと云う欠点が生じる。 この場合必要とされる圧力上昇はエネルギー情費を高めることになる。 空気の圧力上昇に必要なエネルギーは気化学的電流から取出さればならず、従つて本来の使用目的、すなわち電気駆動装置に対しては気失になるので、電気的牽引の目的ではまさしく欠点として認められることになる。

本発明の目的は空気を若干だけ圧力上昇させる

だけで、使つて値かなエネルギー前費を必要とするだけで、空気中から、殊に電気化学セルの作動 に用いられる空気中から二歳化炭素を波去する方 法を提供することにある。

この目的は本発明によれば若干圧力を高めた空気を二級化炭素に対する吸収液で浸潤させた吸収体の投助上に通過させることで達成される。

本発明による方法では、約1万至100岁/㎡ (約0.1万至10mの水柱)の過圧を加えられた 空気を利用すると有利である。 約10岁/㎡(約1m水柱)の過圧を持つ空気は停に舒適である。

空気中からの本別明による00g 酸去方法は、従来の圧力上昇(優式洗練)または昼度低下(空気液化)による空気浄化方法が比較的大きなエネルギー消費を必要とするに過ぎない。 二酸化炭素を吸収するには一般に空気が約1mx柱(約10 m)の過圧を示すだけで十分である。 従つて普通の場合使用される圧離機の代りに送風器を用い

特開 駅50-102812 るだけでよい。 この場合は暗音の少い運転が得 られるといり利点も更化生じる。

本発明による方法における吸収液としては、苛性カリ液、燥に約10元~の苛性カリ液(10mol KOH)を使用すると有利である。 上配の機実の可性カリ液は吸収時間との関連において改収作用の最適性を示す。

本発明による方法を実施するための装置は、多孔質の規格された塩化ポリビニル (PVC)製の豆に関係を憧いて配置された塩から成る吸収体から様成すると有利である。 PVC製の吸収体は吸収液、ことに苛性カリに対して高い収容能力を示す。 しかし吸収体はその他の材料、例えば多胞性炭素から形成してもよい。

本海明による装置は公知の装置に比較して、例 えば歴史洗滌にかける設康塩生成の結果として閉 塞の危険が生じることがないという利点も示す。 尚その上にとの装置は、空気が僅かな歴気の含量 を示す版に生じ易い様を仮収度が干上る場合にも

機能を損なうととがないという利点を有する。

吸収体の容積気孔率は50を以上とすると有利である。 気孔の大きさ自体は下配の条件によって定められる範囲内にある。 即ち気孔は吸収 枚が多孔体の中に良く付着するだけの大きさを必要とし、又吸収液の内部にかける 広散過程が阻害されない個度に小さくなければならない。

多孔性のPVC複が皮形に作られ至に平行して配置されると特に有利であって、その場合政も互に平行して走ること、即ち故の谷と放の山がそれぞれ上下に重なるようにするとよい。 その場合空気は気の間にある数間を違つて液に対し発浪に進かれる。

とれにより空気と吸収液との間には一段と大き 左表面頃と一段と長い反応路かよび物質転移の改 傳が選出される。 旋形に作られた坂は互に複の 厚さに応じた間隔をかいて配置すると好道である。 複導を約0.5 mとすれば悩めてコンパクトをユニ クトが得られる。 以下図面について本発明の実施例を詳細に説明 する。

図を見易くするため一部を破つて示された図示の装置では、容器10の中に多孔性の放形に作られた P V C 板11が相重なつて数多く取付けてある。 とれらの優は例えば支柱を用いるなど適当な方法で相互間に距離を使いて取付けられるので、その間隙には空気の通り抜ける空所12が残される。 容器はその前面と背面が空気の供給ないしは排出のために聞いている。

世形が約85万至50μmのPYC粉末を約130万至170℃の風吹にかいて約0.2万至18/៧(約2万至10 kg v/d)の圧力下で焼むさせるととにより、例えば長さ147m、縦130m、板厚0.5mの皮形のPYC板が作られる。 成の高さは約2mである。 約385の容積気孔率を示すこの板は、次に真空下で例えば10moをEOHの吸収板で長調させられる。 約0.89 koH/9の含量を有する完成した板は、次に長さ300m。

解155m、高さ65mの容器の中へ入れられ、 その顧各3枚をつたぎ、その機を握の対が上下に 数多く重なる機能取付けられる。

この種の実施例は例えば電気的に駆動されるオートバイに使用するのに適する。 出力 6 0 0 世では、オートバイを駆動する金属・空気電性、ことに鉄・空気電性(*Biemene Forechungs - und Entwicklungsberichte*、第1卷2号1972年221-226頁、ならびに*Ohemie-Ingenieur-Technik*部65巻1973年4号205万至206頁を参照)には低時約15002の空気(3.5倍の過給)が送り込まれる。 この後は吸収 装電の新面後に対し172/allaの空気流量に相当する。 との空気流量に限して圧力低下は水柱1-a以下である。

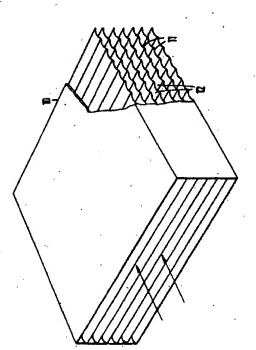
突続によると的エグ & / 山の空気流量と O C の。 温度にかいて100時間の速硬作動後の O O a 仮収 能は尚90 多以上であつた。 との時間を過ぎる と可性カリは約70 多まで消費される。 室温で 特問 (1750-10281(3) 行なわれた実験は更に良い被果を生じた。

との他のオートパイの所違定行速度である 25 km / b では従つて無保守運転が少くとも 2500 km以 上になる。 この定行区間を磁えた後は吸収体を 水で洗い、乾燥し波がて吸収線を没調させること ができる。 この種の再生を何回も繰返しても機 能的には何等の低下も生じたいことが異様された。

既に上述した造り本発明による方法ないしは基 能は、電気化学セル、ことに会議・空気・電池の 作動に用いられる空気から二酸化炭素を除去する ため有利に利用し得る。 しかしながら比較的少い空気量を浄化し、その浄化に受けエネルギーが 値少であることを要する場合は、原理的に他の使 用目的にも利用できる。 たとえば化学反応の実 験にかける 002を含まない空気を作ることが挙げ られる。

4 図面の簡単な説明

図は本発明の方法を実施するための装置の一 実施例を示す一部切欠報略図で、10は写表、11 はPVの板である。 (8) (6118) 代理人介理士 首村 课



5. 旅行者新的目錄

	111	181	14	184	*		•	ı	逈	
	(2)	ijŢ		q	78			ı	泚	
	(;}1	×			thi			į	įψ	
•	(1)	Z:	作状	及月	1.文		*	j	эij	
	:5)	66 1	松純明	自然及	伙文	•	#	ı	jø	